# **PCT**

#### 世界知的所有権機関 際 事 務 局 特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類7

G02C 7/04, C08F 290/06, 2/48, A61L 27/00, A61F 2/16, C08F 8/12

(11) 国際公開番号

WO00/70388

(43) 国際公開日

2000年11月23日(23.11.00)

(21) 国際出願番号

PCT/JP00/02939

AU, CA, JP, KR, SG, US, 欧州特許 (AT, BE,

CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT,

(22) 国際出願日

2000年5月9日(09.05.00)

添付公開書類

(81) 指定国

SE)

JP

**A1** 

(30) 優先権データ

特願平11/131678

1999年5月12日(12.05.99)

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について)

株式会社 メニコン(MENICON CO., LTD.)[JP/JP]

〒460-0006 愛知県名古屋市中区葵三丁目21番19号 Aichi, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

伊藤恵利(ITO, Eri)[JP/JP]

河合哲次(KAWAI, Tetsuji)[JP/JP]

大野定紀(OONO, Sadanori)[JP/JP]

中田和彦(NAKADA, Kazuhiko)[JP/JP]

西林美佐子(NISHIBAYASHI, Misako)[JP/JP]

〒487-0032 愛知県春日井市高森台五丁目1番地10

株式会社 メニコン 総合研究所内 Aichi, (JP)

(74) 代理人

朝日奈宗太, 外(ASAHINA, Sohta et al.)

〒540-0012 大阪府大阪市中央区谷町二丁目2番22号

NSビル Osaka, (JP)

国際調査報告書

(54)Title: OCULAR LENS MATERIALS AND PROCESS FOR PRODUCING THE SAME

(54)発明の名称 眼用レンズ材料およびその製法

#### (57) Abstract

An ocular lens material comprising a siloxane polymer obtained by polymerizing polymerizable ingredients comprising as essential ingredients (A) a siloxane macromonomer having two or more active unsaturated groups and a number-average molecular weight of 2,000 to 100,000 and (B) the vinyl ester of a lower fatty acid; and an ocular lens material comprising a polymer which is obtained by saponifying the siloxane polymer. These lens materials not only have resistance to lipid fouling, wettability by water, and permeability to oxygen but have excellent shape recovery.

2 以上の活性不飽和基を有し、数平均分子量が 2 0 0 0 ~ 1 0 0 0 0 0 のシロキサンマクロモノマーお よび(B)低級脂肪酸ビニルエステルを必須成分として 含有した重合成分を重合させて得られたシロキサン含有 重合体からなる眼用レンズ材料、ならびに該シロキサン 含有重合体にケン化処理が施された重合体からなる眼用 レンズ材料およびその製法。該眼用レンズ材料は、 質汚染性、水濡れ性、酸素透過性だけでなく、形状回復 性に同時にすぐれる。

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報)

アラブ首長国連邦 アンティグアルバニア アルメニア オーストリア オーストラリア オースバイン ボズニア・ヘルツェゴビナ バルバドス ベルギー AU AZ BA BB バルバトス ベルギー・ファソ ブルギリア ベナン ブラジル ベナダ ベナダ BBY AFGHIMNRUYZE コキナア・バスコー・バスコー・バスコーク

ドミニカ アルジェア エストニア スペインランド フラン MNESIR ABDEHMNRW デギギクハイアイイアイ日ケキニリニロンンイスンイタ本ニリニロンンイスンイタ本ニリニロンンイスンイタ本ニル・チリネラエ ラア マイア・チリネラ アギーシンル ン アドーシンル ン タクロー アド ド タクロー アド ド ア HR HU ID IE IL IN IS IT JP

キルギスタン 北朝鮮

ΚE

カザフスタン セントルシア KLLLKRSTUV MA MC MD MG モルドヴァ マグガスカル マケドニア旧ユーゴスラヴィア 共和国 M L M N M R M W マリーモンゴル MXZELOZLT(

ススシススシセスチトタトトグーポーポープンロロエネワヤージルルファイン・ルラドースメンセスチャクコア・ルラドースメンタニスシセスチャクコア・カージルルファイン・クニージーがある。 SSSSSSTTTT トルシュ トルリニダッド・トバゴ タンララダ ウクガン 米コ TRTZAGUSZN 米国 ウズベキスタン ヴェトナム ユーゴースラヴィア 南アフリカ共和国 ジンバブエ ΥU

1

## 明細書

## 眼用レンズ材料およびその製法

## 技術分野

本発明は、眼用レンズ材料およびその製法に関する。さらに詳しくは、耐脂質汚染性、水濡れ性および酸素透過性にすぐれるだけでなく、柔軟性、とくに形状回復性に同時にすぐれ、たとえばとくにソフトコンタクトレンズや軟質眼内レンズに好適に使用し得る眼用レンズ材料およびその製法に関する。

## 背景技術

近年、眼用レンズ材料に対する消費者の要求は、たとえばコンタクトレンズならば高酸素透過性ソフトコンタクトレンズへ、たとえば眼内用レンズならば折り曲げ可能な軟質眼内レンズへと向けられている。そこで、従来、とくに高酸素透過性や良好な柔軟性といった特性を有する材料が種々提案されている。

たとえば特開昭 6 3 - 1 6 3 8 1 1 号公報には、シロキサニル(メタ)アクリレートおよびビニルエステルを重合させた共重合体からなるコンタクトレンズが開示され、特開昭 6 3 - 3 0 1 9 1 9 号公報には、シロキサニル(メタ)アクリレート、ビニルエステルならびにビニル(メタ)アクリレートおよび/またはアリル(メタ)アクリレートを重合させた共重合体からなるコンタクトレンズが開示されている。

しかしながら、これらのコンタクトレンズは、いずれ

2

も高酸素透過性やすぐれた耐汚染性は有するものの、その重合成分からして柔軟性にすぐれるとはいい難い。

しかしながら、これらのコンタクトレンズや材料は、 高酸素透過性、耐脂質汚染性、水濡れ性といった特性を 有するものの、いずれのコンタクトレンズおよび材料も、 これらの特性のなかの1つか複数の特性のみを有するも のであり、眼用レンズ材料、とくに軟質眼用レンズ材料 に要求される重要な特性の1つである柔軟性、なかでも とくに形状回復性を有するものではない。

このように、高酸素透過性、すぐれた耐脂質汚染性、水濡れ性とともにすぐれた形状回復性を兼備する材料は未だ提案されておらず、かかる材料の開発が待ち望まれている。

本発明は前記従来技術に鑑みてなされたものであり、

高酸素透過性を有し、水濡れ性および耐脂質汚染性にすぐれると同時に、柔軟性、そのなかでもとくに形状回復性にもすぐれた眼用レンズ材料およびその容易な製法を提供することを目的とする。

#### 発明の開示

本発明は、

- (B) 低級脂肪酸ビニルエステル

を必須成分として含有した重合成分を重合させて得られたシロキサン含有重合体からなる眼用レンズ材料、

- (B) 低級脂肪酸ビニルエステル

を必須成分として含有した重合成分を重合させて得られたシロキサン含有重合体にケン化処理が施された重合体からなる眼用レンズ材料、ならびに

- ③ (A) 2以上の活性不飽和基を有し、数平均分子量が 2000~10000のシロキサンマクロモノマーお よび
- (B) 低級脂肪酸ビニルエステル

を必須成分として含有した重合成分を重合させてシロキサン含有重合体を調製したのち、該シロキサン含有重合体にケン化処理を施すことを特徴とする前記眼用レンズ材料の製法

に関する。

## 発明を実施するための最良の形態

本発明の眼用レンズ材料(以下、眼用レンズ材料Iという)は、2以上の活性不飽和基を有し、数平均分子量が2000~1000のシロキサンマクロモノマー(A)および低級脂肪酸ビニルエステル(B)を必須成分として含有した重合成分を重合させて得られたシロキサン含有重合体からなるものである。

前記シロキサンマクロモノマー(A)は、主に眼用レンズ材料Iに、形状回復性に代表される柔軟性および機械的強度を付与する成分である。

前記シロキサンマクロモノマー(A)の活性不飽和基とは、ラジカル重合に供することが可能な活性不飽和基のことであり、たとえば(メタ)アクリロイル基、ビニル基、アリル基、(メタ)アクリロイルオキシ基、では、では、の共重合性にすぐれるという点から、アクリロイルオキシ基が好ましい。

なお、本明細書において、「~(メタ)アクリ・・・・」 とは「~アクリ・・・・」および「~メタクリ・・・・」の 両方を含む概念である。

シロキサンマクロモノマー(A)の数平均分子量は、 硬度を上昇させすぎることがなく、眼用レンズ材料 I にすぐれた柔軟性を付与するためには、2000以上、好ましくは2500以上、さらに好ましくは3000以上 である。また、眼用レンズ材料 I 自体が柔かくはなるものの、形状回復性に劣ることがないようにするためには、シロキサンマクロモノマー(A)の数平均分子量は 1 0 0 0 0 0 以下、 好ましくは 5 0 0 0 0 以下、 さらに好ましくは 1 0 0 0 0 以下である。

目的とする眼用レンズ材料Iを得るために、シロキサンマクロモノマー(A)として、たとえば米国特許第4,189,546号明細書に記載のジアルキルシロキサンに活性不飽和基が付されたマクロモノマーを用いることも可能である。

通常、シロキサンマクロモノマーは、水濡れ性に劣り、 それ単独では比較的機械的強度が不足するものが多い。 したがって、本発明に用いられるシロキサンマクロモノ マー (A) としては、水濡れ性の向上を目的としてマクロモノロモノマー構造中に式:

で表わされるウレタン基を有するものが好ましい。

シロキサンマクロモノマー(A)が前記ウレタン基を有する場合は、眼用レンズ材料 I に好適な機械的強度とすぐれた水濡れ性とを付与することができる。充分なるが 放 強 は か は 本 は 本 は ヤ クロモノマー(A) 中に 平 均 2 個以上、好ましくは 平 均 4 個以上である ことが望ましい。 一方、ウレタン基が導入されすぎると、 眼用レンズ材料 I の柔軟性が低下するので、 ウレタン基はシロキサンマクロモノマー(A) 中に 平 均 2 0 個以下、 好ましくは 平

均14個以下であることが望ましい。

本発明において、柔軟性、とくに形状回復性が向上した眼用レンズ材料Iを得るには、シロキサンマクロモノマー(A)として、たとえば米国特許第4,495,361号明細書や米国特許第5,807,944号明細書などに記載のシロキサン構造の両端に親水性部位が導入されたマクロモノマーを用いることもできる。

本発明においては、シロキサンマクロモノマー (A) として、とくに一般式 (I-1):

 $A^{1-}$   $(-U^{1-}S^{1-})$   $_{n}$   $-U^{2-}S^{2-}U^{3-}A^{2}$  (I-1) [式中、 $A^{1}$  および $A^{2}$  はそれぞれ独立して活性不飽和基、炭素数  $1\sim 2$  0 のアルキレン基を有する活性不飽和基または炭素数  $1\sim 2$  0 のアルキレングリコール基を有する活性不飽和基、

U¹は両隣りのA¹およびS¹とまたはS¹およびS¹とウレタン結合を形成するジウレタン性基、

U<sup>2</sup>は両隣りのA<sup>1</sup>およびS<sup>2</sup>とまたはS<sup>1</sup>およびS<sup>2</sup>とウ レタン結合を形成するジウレタン性基、

U³は両隣りのS²およびA²とウレタン結合を形成する ジウレタン性基、

S¹およびS²はそれぞれ独立して式:

$$-R^{1} - O - R^{2} + \begin{pmatrix} R^{3} \\ 1 \\ SiO \\ 1 \\ R^{4} \end{pmatrix}_{x} \begin{pmatrix} R^{5} \\ 1 \\ SiO \\ 1 \\ R^{6} \end{pmatrix}_{y} \begin{pmatrix} R^{7} \\ 1 \\ Si - R^{2} - O - R^{1} - R^{2} \end{pmatrix}$$

(式中、 $R^1$ および  $R^2$  はそれぞれ独立して炭素数  $1 \sim 2$ 0 のアルキレン基、  $R^3$ 、  $R^4$ 、  $R^5$ 、  $R^6$ 、  $R^7$  および  $R^8$  はそれぞれ独立してフッ素原子で置換されていても

よい直鎖状、分岐鎖状もしくは環状の炭素数 1 ~ 2 0 のアルキル基または式:A³-U⁴-R¹-O-R²-(式中、A³は活性不飽和基、炭素数 1~ 2 0 のアルキレン基を有する活性不飽和基もしくは炭素数 1~ 2 0 のアルキレングリコール基を有する活性不飽和基、U⁴は隣りあうA³およびR¹とウレタン結合を形成するウレタン性基を示し、R¹およびR²は前記と同じ)で表わされる基、xは1~1500の整数、yは0または1~1499の整数、x+yは1~1500の整数を示す)で表わされる基、

n は 0 または 1 ~ 1 0 の整数を示す]

で表わされるマクロモノマーや、

一般式 (I-2):

$$B^{1}-S^{3}-B^{1}$$
 (I - 2)

[式中、B<sup>1</sup>はウレタン結合を有する活性不飽和基、S<sup>3</sup>は式:

$$-R^{1} - O - R^{2} + \begin{pmatrix} R^{3} \\ 1 \\ SiO \\ 1 \\ R^{4} \end{pmatrix}_{x} \begin{pmatrix} R^{5} \\ 1 \\ SiO \\ 1 \\ R^{6} \end{pmatrix}_{y} \begin{pmatrix} R^{7} \\ 1 \\ Si - R^{2} - O - R^{1} - R^{2} \end{pmatrix}$$

(式中、R¹およびR²はそれぞれ独立して炭素数 1 ~ 2 0 のアルキレン基、R³、R⁴、R⁵、R⁶、R¹およびR³はそれぞれ独立してフッ素原子で置換されていてもよい直鎖状、分岐鎖状もしくは環状の炭素数 1 ~ 2 0 のアルキル基または式:A³-U⁴-R¹-O-R²-(式中、A³は活性不飽和基、炭素数 1~ 2 0 のアルキレン基を有する活性不飽和基、しくは炭素数 1~ 2 0 のアルキレンクリコール基を有する活性不飽和基、U⁴は隣り

あう A <sup>3</sup> および R <sup>1</sup> とウレタン結合を形成するウレタン性 基を示し、R <sup>1</sup> および R <sup>2</sup> は前記と同じ)で表わされる基、 x は 1 ~ 1 5 0 0 の整数、 y は 0 または 1 ~ 1 4 9 9 の 整数、 x + y は 1 ~ 1 5 0 0 の整数を示す)で表わされ る基を示す]

で表わされるマクロモノマーが好ましく用いられる。

前記一般式(I - 1)において、A¹およびA²にてたれたのは、たったがは、が記したったがになった。たったがでは、が記したがのがある。というのはないが、とくにアクリロイルはあり、とくにアクリロイルはあり、とくにアクリロイルはありまが好ましい。

また前記活性不飽和基がアルキレン基またはアルキレングリコール基を有する場合、かかるアルキレン基やアルキレングリコール基の炭素数は1~20、なかんづく1~10であることが好ましい。

また一般式 (I-1) 中、 $S^1$ および  $S^2$  にて示される式:

$$-R^{1} - O - R^{2} + \begin{pmatrix} R^{3} \\ I \\ SiO \\ I \\ R^{4} \end{pmatrix}_{x} \begin{pmatrix} R^{5} \\ I \\ SiO \\ I \\ R^{6} \end{pmatrix}_{y} \begin{pmatrix} R^{7} \\ I \\ Si - R^{2} - O - R^{1} - I \\ I \\ R^{8} \end{pmatrix}$$

(式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>、 x および y は前記と同じ) で表わされる基において、R<sup>1</sup> および R<sup>2</sup> は好ましくは炭素数 1 ~ 5 のアルキレン基、 R³~R®は好ましくは炭素数 1~5のアルキル基であり、またかかる R³~R®を示す式: A³-U⁴-R¹-O-R²-中の A³は、前記例示と同様の活性不飽和基を示し、かかる活性不飽和基がアルキレン基またはアルキレングリコール基を有する場合、アルキレン基やアルキレングリコール基の炭素数は 1~20、なかんづく 1~10であることが好ましい。またxは 1~500の整数、yは0または 1~499の整数、x+yは 1~500の整数であることが好ましい。

さらに一般式 ( I - 1 ) 中、 n は 0 または 1 ~ 5 の整数であることが好ましい。

一方、前記一般式(I-2)において、B<sup>1</sup>にて示されるウレタン結合を有する活性不飽和基としては、たとえば(メタ)アクリロイルイソシアネート基、(メタ)アクリロイルオキシイソシアネート基、アリルイソシアネート基、ビニルベンジルイソシアネート基などがあずられる。また一般式(I-2)中でS<sup>3</sup>にて示される基は、前記一般式(I-1)中のS<sup>1</sup>およびS<sup>2</sup>にて示される基と同様である。

前記マクロモノマーのなかでも、形状回復性に代表される柔軟性および機械的強度の付与の効果が大きいという点から、式:

 $A^{1} - U^{2} - S^{2} - U^{3} - A^{2}$ 

(式中、A<sup>1</sup>、A<sup>2</sup>、U<sup>2</sup>、U<sup>3</sup>およびS<sup>2</sup>は前記と同じ) で表わされるマクロモノマーおよび式:

A<sup>1</sup>- (-U<sup>1</sup>-S<sup>1</sup>-)<sub>n</sub>, -U<sup>2</sup>-S<sup>2</sup>-U<sup>3</sup>-A<sup>2</sup> (式中、A<sup>1</sup>、A<sup>2</sup>、U<sup>1</sup>、U<sup>2</sup>、U<sup>3</sup>、S<sup>1</sup>およびS<sup>2</sup>は前 記と同じ、n<sup>'</sup>は1~4の整数を示す)で表わされるマ クロモノマーが好ましく、とくに式:

(式中、A は式:

$$\begin{array}{c} \mathbf{H} & \mathbf{C}\mathbf{H}_3 & \mathbf{H} \\ \mathbf{C}\mathbf{H}_2 = \mathbf{C} - \mathbf{C}\mathbf{O}\mathbf{O}\mathbf{C}\mathbf{H}_2\mathbf{C}\mathbf{H}_2 - \mathbf{O}\mathbf{C}\mathbf{O}\mathbf{N} & \mathbf{C}\mathbf{H}_3 & \mathbf{H} \\ \mathbf{H}_3\mathbf{C} & \mathbf{C}\mathbf{H}_3 & \mathbf{C}\mathbf{H$$

で表わされる基、aは20~50の整数を示す)

で表わされるマクロモノマーが好ましい。

前記低級脂肪酸ビニルエステル(B)は、主に眼用レンズ材料Iに形状回復性を付与し、さらに後述する眼用レンズ材料IIを得る際のケン化処理により親水性を付与する成分である。

低級脂肪酸ビニルエステル(B)の代表例としては、 たとえば一般式(II):

$$H_{2}C = C - O - C - R$$
 (II)

口酢酸ビニル、トリフルオロ酢酸ビニルなどがあげられ、 これらは単独でまたは2種以上を混合して用いることが できる。

前記低級脂肪酸ビニルエステル(B)のなかでも、形状回復性および親水性の付与の効果が大きいという点から、酢酸ビニル、プロピオン酸ビニルおよびピバリン酸ビニルが好ましく、とくに酢酸ビニルが好ましい。

本発明の眼用レンズ材料Iを構成するシロキサン含有重合体は、前記シロキサンマクロモノマー(A)および低級脂肪酸ビニルエステル(B)を必須成分として含有した重合成分を重合させて得られるが、かかる重合成分には、このほかに、たとえばケイ素含有モノマー(C)が含有されていてもよい。

前記ケイ素含有モノマー(C)は、主に眼用レンズ材料Iに酸素透過性を付与し、さらに柔軟性、とくに形状回復性をも付与する成分であることから、好ましく用いられる。

ケイ素含有モノマー(C)の代表例としては、たとればペンタメチルジシロキサニルメチル・リンプロピルシロキシジメチルシリルカート、メチルビス(トリメチルシロート、メチルビス(トリメチルリンロート、リンロキシーンのリンプロピルシロキシーンのリンプロピルがあります。 モノ「メチルビス(トリメチン)ンロキシーンのリンプロピルがあります。 モノ「メチルビス(トリンプロピルがあります。 モノ「リメチルビス(トリンプロピルがあります。 ロキシーンのロキシーンのロキシーンのリントリステルが、メチルシリルメチル(メタ)アクリレート、トリメチル シリルプロピル(メタ)アクリレート、メチルビス(ト リメチルシロキシ)シリルエチルテトラメチルジシロキ サニルメチル (メタ) アクリレート、テトラメチルトリ イソプロピルシクロテトラシロキサニルプロピル(メタ) アクリレート、テトラメチルトリイソプロピルシクロテ トラシロキシビス(トリメチルシロキシ)シリルプロピ ル(メタ)アクリレート、トリメチルシロキシジメチル シリルプロピル(メタ)アクリレートなどのケイ素含有 (メタ) アクリレート; たとえばトリス (トリメチルシ ロキシ) シリルスチレン、メチルビス (トリメチルシロ キシ) シリルスチレン、ジメチルシリルスチレン、トリ メチルシリルスチレン、トリス (トリメチルシロキシ) シロキサニルジメチルシリルスチレン、[メチルビス(ト リメチルシロキシ) シロキサニル] ジメチルシリルスチ レン、ペンタメチルジシロキサニルスチレン、ヘプタメ チルトリシロキサニルスチレン、ノナメチルテトラシロ キ サ ニ ル ス チ レ ン 、 ペ ン タ デ カ メ チ ル ヘ プ タ シ ロ キ サ ニ ルスチレン、ヘンエイコサメチルデカシロキサニルスチ レン、ヘプタコサメチルトリデカシロキサニルスチレン、 ヘントリアコンタメチルペンタデカシロキサニルスチレ ン、トリメチルシロキシペンタメチルジシロキシメチル シリルスチレン、トリス(ペンタメチルジシロキシ)シ リルスチレン、 [トリス (トリメチルシロキシ) シロキ サニル] ビス (トリメチルシロキシ) シリルスチレン、 メチルビス (ヘプタメチルトリシロキシ) シリルスチレ ン、トリス「メチルビス(トリメチルシロキシ)シロキ シ] シリルスチレン、トリメチルシロキシビス [トリス (トリメチルシロキシ) シロキシ] シリルスチレン、ヘ 13

$$CH_2 = CH$$

$$[Si_p O_{p-1} (CH_3)_{2p+1}]_q$$

$$Si_r O_{r-1} (CH_3)_{2r+1}$$

(式中、 p は 1 ~ 1 5 の整数、 q は 0 または 1 、 r は 1 ~ 1 5 の整数を示す) で表わされるケイ素含有スチレン誘導体などがあげられ、これらは単独でまたは 2 種以上を混合して用いることができる。

前記ケイ素含有モノマー(C)のなかでも、眼用レンズ材料Iに高酸素透過性および柔軟性、とくに形状回復性を同時に付与する効果がより大きいという点から、ケイ素含有(メタ)アクリレートが好ましく、トリス(トリメチルシロキシ)シリルプロピルアクリレートがとくに好ましい。

さらに前記重合成分には、シロキサンマクロモノマー (A)、低級脂肪酸ビニルエステル (B) およびケイ素 含有モノマー(C)のほかに、たとえばフッ素含有モノマー(D)が含有されていてもよい。

前記フッ素含有モノマー(D)は、主に眼用レンズ材料Iに酸素透過性および柔軟性を付与し、同時に耐脂質汚染性を向上させる成分である。

フッ素含有モノマー(D)の代表例としては、たとえ ば2, 2, 2-トリフルオロエチル (メタ) アクリレー ト、2,2,3,3-テトラフルオロプロピル(メタ) アクリレート、2,2,3,3-テトラフルオローt-ペンチル (メタ) アクリレート、2,2,3,4,4, 4-ヘキサフルオロブチル(メタ)アクリレート、2, 2,3,4,4,4-ヘキサフルオロー t - ヘキシル(メ タ) アクリレート、2,3,4,5,5,5-ヘキサフ ルオロー2, 4 - ビス(トリフルオロメチル)ペンチル (メタ) アクリレート、2,2,3,3,4,4-ヘキ サフルオロブチル (メタ) アクリレート、2, 2, 2, 2′,2′,2′-ヘキサフルオロイソプロビル(メタ) アクリレート、2,2,3,3,4,4,4ーヘプタフ ルオロブチル (メタ) アクリレート、2, 2, 3, 3, 4, 4, 5, 5 - オクタフルオロペンチル (メタ) アク リレートなどのほか、一般式:

$$H_2C = C - C - O - CH_2 - CH - CH_2 - R_1$$
O
O
OH

(式中、R<sub>1</sub>は炭素数3~15のフルオロアルキル基、 R<sub>2</sub>は水素原子またはメチル基を示す)で表わされる、 たとえば3-パーフルオロブチル-2-ヒドロキシプロ ピル (メタ) アクリレート、 3 - パーフルオロヘキシル - 2 - ヒドロキシプロピル (メタ) アクリレート、 3 -パーフルオロオクチルー 2 - ヒドロキシプロピル(メタ) アクリレート、 3 - (パーフルオロー 3 - メチルブチル) - 2 - ヒドロキシプロピル (メタ) アクリレート、 3 -(パーフルオロー 5 - メチルヘキシル) - 2 - ヒドロキ シプロピル (メタ) アクリレート、 3 - (パーフルオロ - 7 - メチルオクチル) - 2 - ヒドロキシプロピル (メタ) アクリレートなどのフルオロアルキル (メタ) アク リレートがあげられる。

これらのなかでも、酸素透過性、柔軟性および耐脂質汚染性のうち、とくに眼用レンズ材料Iに柔軟性を付与する効果が大きいという点から、フルオロアルキルアクリレートが好ましい。

さらに、通常フッ素化合物は酸素透過性および耐脂質汚染性を付与し得るものの、水濡れ性に劣るものが多い。これに対し、酸素透過性および耐脂質汚染性を損なうことなく、眼用レンズ材料 I に柔軟性および水濡れ性を付与することができるという観点から、とくに一般式:

(式中、 R ′ 」は炭素数 3 ~ 1 5、好ましくは 3 ~ 8、 さらに好ましくは 4 ~ 6 のパーフルオロアルキル基を示す) で表わされる水酸基を有するフルオロアルキルアクリレートが好ましい。

前記シロキサンマクロモノマー(A)および低級脂肪

酸ビニルエステル(B)ならびに必要に応じて用いられるケイ素含有モノマー(C)の量は、眼用レンズ材料Iに充分な柔軟性ならびに機械的強度および酸素透過性が付与されるようには、シロキサンマク合計量と「C)の合計量と「C)の合計量と「C)の合計量と「C)の合計量と「C)の割合(C)がよびケイ素含有モノマー(C)を用いるの割合(C)がより、ケイ素が多り、クラックにより、好ましくは50/50以上であるではいい。

また、ケイ素含有モノマー(C)を用いる場合のシロキサンマクロモノマー(A)とケイ素含有モノマー(C)との割合((A)/(C)(重量比))は、形状回復性を低下させずに眼用レンズ材料Iに充分な機械的強度が付与されるようにするには、20/80以上、好ましくは25/75以上であることが望ましく、また眼用レンズ材料Iに充分な酸素透過性が付与されるようにするには、前記割合が90/10以下、好ましくは80/20以下であることが望ましい。

前記シロキサンマクロモノマー(A)および低級脂肪酸ビニルエステル(B)並びに必要に応じて用いられるケイ素含有モノマー(C)およびフッ素含有モノマー(D)の量は、眼用レンズ材料Iにシロキサンマクロモノマー(A)、低級脂肪酸ビニルエステル(B)およびケイ素含有モノマー(C)による効果が充分に発現されるよう

にするには、シロキサンマクロモノマー(A)、低級脂肪酸ビニルエステル(B)およびケイ素含有モノマー(C)の合計量とフッ素含有モノマー(D)との割合((A)、(B)および(C)の合計量/(D)(重量比))が2の18の以上、好ましくは40/60以上であることが望ましく、また眼用レンズ材料Iにとくに充分な耐脂質汚染性が付与されるようにするには、前記割合が90/10以下、好ましくは85/15以下であることが望ましい。

なお、前記重合成分には、必要に応じて、さらに2以上の重合性基を有する架橋性化合物(E)が含有されていてもよい。

前記架橋性化合物(E)は、主に眼用レンズ材料Iに透明性などの光学特性を付与し、また眼用レンズ材料Iがレンズ材料としての使用に耐え得るように、その機械的強度をさらに向上させる成分である。

18

クリレート、3 - ビニルベンジル(メタ)アクリレート、 2, 2 - ビス (p - (メタ) アクリロイルオキシフェニ ル) ヘキサフルオロプロパン、2, 2-ビス (m- (メ タ) アクリロイルオキシフェニル) ヘキサフルオロプロ パン、 2 , 2 - ビス ( o - ( メタ ) アクリロイルオキシ フェニル)へキサフルオロプロパン、1, 4-ビス(2 - (メタ) アクリロイルオキシヘキサフルオロイソプロ ピル) ベンゼン、1,3-ビス(2-(メタ)アクリロ イルオキシヘキサフルオロイソプロピル) ベンゼン、1, 2 - ビス (2 - (メタ) アクリロイルオキシヘキサフル オロイソプロピル) ベンゼン、1,4-ビス(2-(メ タ ) ア ク リ ロ イ ル オ キ シ イ ソ プ ロ ピ ル ) ベ ン ゼ ン 、 1 , 3 - ビス ( 2 - ( メ タ ) ア ク リ ロ イ ル オ キ シ イ ソ プ ロ ピ ル) ベンゼン、1, 2-ビス(2-(メタ) アクリロイ ルオキシイソプロピル)ベンゼンなどがあげられ、これ らは単独でまたは2種以上を混合して用いることができ る。

前記架橋性化合物(E)のなかでも、眼用レンズ材料Iに光学特性および機械的強度を付与する効果が大きく、取扱いやすいという点から、エチレングリコールジ(メタ)アクリレート、ジエチレングリコールジアリルエーテルが好ましく、とくにエチレングリコールジアリルエーテルが好ましい。

架橋性化合物(E)の重合成分中の含有量は、眼用レンズ材料Iに充分に光学特性および機械的強度を付与するためには、0.01重量%以上、好ましくは0.05

重量%以上であることが望ましく、また眼用レンズ材料Iに機械的強度は付与されるものの、柔軟性が低下するおそれをなくすためには、15重量%以下、好ましくは10重量%以下であることが望ましい。

さらに前記重合成分には、眼用レンズ材料Iの紫外線吸収性を向上させる目的で、紫外線吸収剤が含有されていてもよい。

前記紫外線吸収剤としては、たとえば 2-(2'-1)ドロキシー 5'-1 メチルフェニル) ベンゾトリアゾール、5-1 ロロー 2-1 (3'-1) ボンゾトリアゾール、 2-1 (5-1) ロロー 2 (H-ベンゾトリアゾールー 2-1 (1) -6-(1,1-ジメチル) -4-メチルフェノールなどの一般式(III):

$$\begin{array}{c|c}
 & \text{HO} & \mathbb{Z}^2 \\
 & \mathbb{N} & \mathbb{Z}^3
\end{array}$$
(III)

(式中、 Z <sup>1</sup> は水素原子、塩素原子、 具素原子、 ヨウ素原子、 炭素数 1 ~ 6 のアルキルル基、 Z <sup>2</sup> および Z <sup>3</sup> は炭素数 1 ~ 6 のアルキシル基、 Z <sup>2</sup> および Z <sup>3</sup> は炭素数 1 ~ 6 のアルコキシル基、 Z <sup>2</sup> および Z <sup>3</sup> は炭素数 1 ~ 6 のアルコキシル基、 Z <sup>2</sup> および Z <sup>3</sup> は炭素数 1 ~ 6 のアルコキシルを素数 1 ~ 6 のアルドロボスを かったは炭素数 1 ~ 6 のアルドロボスを かったは炭素数 1 ~ 6 のアルドロブのロートリーメチルベンフェート・ロブのロート・ログロート・ログロート・ログロート・ログロート・ログロート・ロッチルで 変 外線 吸収剤 ; ヒドロキシアルカ : サリチル酸 : 導体系紫外線 吸収剤 ; ヒドロキシア

20

セトフェノン誘導体系紫外線吸収剤などがあげられる。 これらのなかでは、紫外線吸収能の点から、ベンゾトリアゾール系紫外線吸収剤が好ましく、とくに2-(5-クロロ-2H-ベンゾトリアゾール-2-イル)-6-(1,1-ジメチル)-4-メチルフェノールなどの前記 一般式(III)で表わされる化合物が好ましい。

なお、前記紫外線吸収剤は重合性基を有するものであってもよく、有しないものであってもよく、とくに限定がない。

紫外線吸収剤の重合成分中の含有量は、眼用レンズ材料Iに充分に紫外線吸収性を付与するためには、0.01重量%以上、好ましくは0.05重量%以上であることが望ましく、また必要以上の添加により相対的な他の機能の低下および重合阻害の誘発を防ぐためには、5重量%以下、好ましくは3重量%以下であることが望ましい。

本発明の眼用レンズ材料Iを製造するには、前記重合成分を重合させてシロキサン含有重合体を調製すればよい。

前記シロキサン含有重合体の調製の際には、その種類および配合量を適宜調整した重合成分に、通常、まず後述する熱重合法、光重合法などの、活性不飽和基にラジカルを発生させて重合反応に供するラジカル重合法に応じ、ラジカル重合開始剤、光増感剤などが添加される。

前記ラジカル重合開始剤の代表例としては、たとえばアゾビスイソブチロニトリル、アゾビスジメチルバレロニトリル、ベンゾイルパーオキサイド、 t ーブチルハイドロパーオキサイド、クメンパーオキサイドなどの熱重

21

合開始剤:メチルオルソベンゾイルベンゾエート、メチ ルベンゾイルフォルメート、ベンゾインメチルエーテル、 ベンゾインエチルエーテル、ベンゾインイソプロピルエ ーテル、ベンゾインイソブチルエーテル、ベンゾインn - ブチルエーテルなどのベンゾイン系光重合開始剤; 2-ヒドロキシー2-メチル-1-フェニルプロパンー 1 - オン、 p - イソプロピル - α - ヒドロキシイソブチ ルフェノン、p - t - ブチルトリクロロアセトフェノン、 2,2-ジメトキシ-2-フェニルアセトフェノン、α,  $\alpha$  –  $\varnothing$   $\beta$   $\alpha$   $\alpha$  –  $\alpha$   $\alpha$  –  $\alpha$   $\alpha$  –  $\alpha$   $\alpha$  –  $\alpha$   $\alpha$   $\alpha$  –  $\alpha$  – ーテトラエチルー4,4-ジアミノベンゾフェノンなど のフェノン系光重合開始剤;1-ヒドロキシシクロヘキ シルフェニルケトン;1-フェニル-1,2-プロパン ジオン-2-(o-エトキシカルボニル)オキシム:2 - クロロチオキサンソン、2 - メチルチオキサンソンな どのチオキサンソン系光重合開始剤;ジベンゾスバロン; 2 - エチルアンスラキノン:ベンゾフェノンアクリレー ト;ベンゾフェノン;ベンジルなどがあげられる。

前記光増感剤は、単独では紫外線照射によって活性化しないが、光開始剤とともに用いると、助触媒とし、効果を単独で用いた場合よりもすぐれて対果を発揮するものである。このような光増感剤としてブルアシー・ファミン、ジー・ローブ・カリー・ファミン、カリー・ローブ・カリー・アミンをデーター・アミンをデーター・アミンをデールがあげられる。

ラジカル重合開始剤、光増感剤などは、これらのなかから1種または2種以上を適宜選択して用いればよい。これらの使用量は、重合成分全量100重量部(以下、部という)に対して0.002~2部程度、好ましくは0.01~1部程度であることが望ましい。

ラジカル重合法においては、重合成分とラジカル重合開始剤や光増感剤のみを重合に供してもよいが、たとえば重合成分同士の相溶性をより向上させるために、希釈剤を用いてもよい。

希釈剤の代表例としては、たとえばメタノール、エタノール、プロパノール、ブタノール、ペンタノール、ヘキサノールなどのアルコール;アセトン、メチルエチルケトンなどのケトン;ジエチルエーテル、テトラヒドロフランなどのエーテルなどがあげられ、これらは単独でまたは2種以上を混合して用いることができる。

前記希釈剤のなかでも、重合成分の溶解性にすぐれるという点から、炭素数 1 ~ 6 のアルコールが好ましく、とくにn - プロパノール、n - ブタノールおよびn - ペンタノールが好ましい。

前記重合成分と希釈剤との混合割合は、重合成分が希釈剤に充分に溶解するようにするためには、重合成分と希釈剤との重量比(重合成分/希釈剤)が90/10以下、好ましくは80/20以下であることが望ましい。また、得られる重合体が白濁し、光学特性が低下したり、機械的強度が不足するおそれをなくすためには、前記重量比が30/70以上、好ましくは50/50以上であることが望ましい。

本発明の眼用レンズ材料Iは、公知のいかなる製法に

鋳型内に重合成分と必要に応じて希釈剤との混合物を 注入したのち、重合反応を行なってシロキサン含有重合 体を製造する。かかる重合反応の方法にはとくに限定が なく、通常の方法を採用することができる。

重合反応の方法としては、たとえば前記ラジカルの方法としては、たとえば前記ラジで希釈時間とのの方法と重合は30~60℃程度にて数時間で銀合させ、ついで120~14を関いる方法で数時間で順次昇温して重合をで順次昇温したとに対りに対して重合法でがでがでからがありがある。ためは、で重合法とを組合せて重合を行なう方法ながある。

前記熱重合法を用いる場合には、恒温槽または恒温室内で加熱してもよく、またマイクロ波のような電磁波を

照射してもよく、その加熱は段階的に行なってもよい。 また、前記光重合法を用いる場合には、前記光増感剤を さらに添加してもよい。

かくして得られたシロキサン含有重合体を鋳型内から 脱離させ、本発明の眼用レンズ材料Iを得ることができ る。

なお、前記眼用レンズ材料Iには、必要に応じて切削加工、研磨加工などの機械的加工を施してもよい。

前記眼用レンズ材料Iは、眼用レンズ材料として充分に好適に使用し得る特性を有するものであるが、より水濡れ性にすぐれた材料を得ることを目的として、前記シロキサン含有重合体にケン化処理が施される。

本発明にいうケン化処理とは、従来知られているポリビニルエステルのケン化方法に準じて、重合体中の(B)化により分解が可能な低級脂肪酸ビニルエステルにのB)に由来する単位を後述するアルと合物にてアルトののであるかまたはたとえば硫酸にである。ただして、リクを処理によるケン化処理は、ケン化速度がおこるというの均一なものが得られにくく、副反応がおこるという

欠点があるので、アルカリ処理によるケン化処理が望ましい。かかるケン化処理により、眼用レンズ材料 II に、含水率をそれほど上昇させることなく親水性(表面水濡れ性)を付与することができる。

$$\begin{pmatrix}
CH_2 - CH \\
O - C - R \\
0
\end{pmatrix}
\rightarrow
\begin{pmatrix}
CH_2 - CH \\
OH
\end{pmatrix}$$

(ただし、式中、 R は前記と同じ。)

アルカリ処理に用いられるアルカリ性化合物としては、たとえばアンモニア、アルカリ金属水酸化物、アルカリ 生類金属水酸化物などがあげられる。かかるアルカリ性化合物の具体例としては、たとえば水酸化アンモニウム、水酸化ナリウム、水酸化カリウム、水酸化カルシウム、水酸化カリウム、水酸化カルシウムにがあげられる。これらのアルカリ性化合物はおもにはがあるため、たとえば水、アルコール類、エーテル類などに溶解し、アルカリ溶液としてケン化処理に用いるのがよい。

前記アルコール類としては、たとえばメタノール、エタノール、プロパノール、ブタノールなどがあげられ、 前記エーテル類としては、たとえばジエチルエーテル、 テトラヒドロフランなどがあげられる。

ケン化処理に用いられるアルカリ性化合物のアルカリ溶液のなかでは、アルコール類を用いたものが好ましく、ケン化処理をより効率よく進めるために、 なかでもその 濃度が 0 . 0 1 ~ 1 モル/リットルの水酸 化ナトリウムのメタノール水溶液が好ましく、とくにメタノール水溶液がメタノールと水との混合割合(メタノール/水(体

WO 00/70388

積比))が30/70~90/10のものが好ましい。 なお、本発明においてアルカリ処理にてケン化処理を 施す場合には、眼用レンズ材料に染色を施すことが可能 である。

すなわち、前記のごとくシロキサン含有重合体を調製したのち、染料をたとえばメタノール、エタノールなどの有機溶媒に拡散(溶解)させたりのにシロキサン含有重合体を浸漬して膨潤させい。シロキサン含有重合体内に染料を拡散させる。ついで、アルカリ処理にてケン化処理を施す際に染料をシロキサン含有重合体に固定化させることができる。

前記シロキサン含有重合体は、前記アルカリ溶液や、酸性化合物の溶液に浸漬することによりケン化処理される。

ケン化処理の温度にはとくに限定がなく、一般に0~

27

1 0 0 ℃、好ましくは 1 0 ~ 7 0 ℃程度に設定することが望ましい。

ケン化処理の時間は、アルカリ性化合物や酸性化合物の種類、アルカリ性化合物や酸性化合物の濃度、ケン化処理の温度などにより異なるので一概には決定するにとができないが、眼用レンズ材料 II の親水性が効果的に向上するようにするには、0.1 時間以上、好ましくは0.5 時間以上であることが望まして不適切な材料となるほか、時間がかかりすてできるにながであることが望ましていましては15時間以下であることが望ましていましては15時間以下であることが望ましていません。

かくしてケン化処理された重合体は、たとえば生理食塩水 (0.9%塩化ナトリウム水溶液)中で数時間煮沸処理してもよい。

さらに本発明においては、調製されたシロキサン含有 重合体に光照射を行なったのち、ついで前記のごときケ ン化処理を施すことも可能である。

シロキサン含有重合体にあらかじめ光照射を行なったのち、アルカリ処理によるケン化処理を施した場合には、得られる眼用レンズ材料 II の表面水濡れ性がさらに向上する。

光照射は、前記したように、シロキサン含有重合体にケン化処理が施される前に行なうことが好ましいが、光照射されるシロキサン含有重合体の状態は、乾燥状態や、残留モノマーを除去するために行なう抽出工程中の抽出溶液による膨潤状態であればよく、とくに限定されるものではない。

照射する光は、効率的に水濡れ性を向上させるという点から、波長が380nm以下の紫外線であることが好ましく、さらに好ましくは波長が300nm以下の紫外線であり、とくに185nm付近の波長を有する紫外線と250nm付近の波長を有する紫外線と250nm付近の波長を有する紫外線することが好ましい。

光照射の時間は、眼用レンズ材料 II から所望の眼用レンズを製造する際の生産性を阻害せずに、効率的に水濡れ性を向上させるという点から、0.1~60分間、好ましくは1~60分間であることが望ましい。

さらに、前記した染料を有機溶媒に拡散(溶解)させたのにシロキサン含有重合体を浸漬して膨潤さを溶出した。中の未反応の残留モノマーを溶出せると同時に該重合体内に染料を拡散させる工程という場合には、いずれの工程を先に行なってもよい。対象を治されるために、試料を一度乾燥状態にして光照射を治ってもよい。

本発明の眼用レンズ材料Iは、とくに軟質眼用レンズ材料として最適である。これは、眼用レンズ材料Iは、衰好な水濡れ性といった。でれた耐脂質汚染性、良好な水濡れ性といった従来の軟質眼用レンズ材料の長所に加え、でれたので、からである。形状回復性にすぐれた材料が軟質眼用とれたがある。形状回復性にすぐれた材料が軟質眼用とれたがある。形状回復性にすぐれた材料が軟質眼用となががある。形状回復性にすぐれた材料が軟質したがな理由は、まずコンズ材料として適切な理由は、まずコンズ材料として適切な理由は、まずコンズ表別に形状回復性に劣る材料は、まりので、加えて患者にレンズ装用中の不

さらに現なが、高酸素が、合有すのが、はいる。 を付ける。というが、のの使用がいる。 性でいるが、のの使用がいる。 を対がいたが、のの使用がいる。 を対がいたが、のの使用ががいたが、ののである。 性であるが、のの使用はいる。 を対がいたが、のの使用はようなな性が、のである。 はを対が、である。 はですずなが、である。 はですが、が、のである。 はでが、がいたが、ののである。 はでが、かきま発回処性になる。 はいたものである。 はいたものである。 はいたものである。 はいたものである。 はいたものである。 はいたものである。 はいたものである。 はいたものである。 はいたものである。

つぎに、本発明の眼用レンズ材料およびその製法を実

施例に基づいてさらに詳細に説明するが、本発明はかかる実施例のみに限定されるものではない。

30

実施例1~11および比較例1~6

表1、2に示す重合成分と重合開始剤として2-ヒドロキシ-2-メチル-1-フェニルプロパン-1-オンとを混合したのち(重合成分100部に対して0.2部)、得られた混合物をコンタクトレンズ形状を有する鋳型(ポリプロピレン製、直径13.8mmおよび厚さ0.2mmのコンタクトレンズに対応)内に注入した。

ついで、この鋳型を恒温中に移し、水銀ランプを用いて波長360nmの紫外線を鋳型に約1mW/cm²で1時間照射して光重合を行ない、コンタクトレンズ形状のシロキサン含有重合体を得た。

なお、表 1 、 2 に示すシロキサン含有重合体のケン化処理は、 0 . 2 5 モル/リットルの水酸化ナトリウムの 6 0 %メタノール水溶液(2 5  $\mathbb{C}$ )中に 6 時間浸漬させて行なった。

また実施例6、10においては、得られたシロキサン含有重合体にそのまま前記ケン化処理を施したコンタトレンズ形状の重合体と、シロキサン含有重合体に波外線が185nmの紫外線および波長が254nmの紫外線を10分間照射させたのち、前記ケン化処理を施したコンタクトレンズ形状の重合体とを得た。この紫外線射を行なった重合体については、後述する動的接触角の測定のみに用いた。

つぎに、実施例1~11 および比較例1~6 のコンタクトレンズ形状の重合体について、酸素透過性、形状回復性(柔軟性)、表面水濡れ性および耐脂質汚染性を以

下の方法にしたがって調べた。その結果を表3~5に示す。

(イ)酸素透過性

ファット法にしたがった ISO (International Organization for Standardization、国際標準化機構)に定められた Dk値を測定した。

(口) 形状回復性(柔軟性)

重合体の周辺を固定し、その中心を、先端の直径が約3mmの球形状の治具で荷重を加える装置に固定した。この重合体に約20g重まで応力をかけたのち、この応力を除去し、重合体からの反発力の損失を測定した。まず、重合体にかかった最大荷重(T」)を測定し、ついて30秒後の重合体からの反発力(T2)を測定した。測定したT」およびT2を用い、以下の式にしたがって形状回復率(%)を算出した。

なお、この形状回復率の値が大きいほど形状回復性に劣り、とくに18%以上である場合、眼用レンズとである場で、なり、といっとが、軟質眼内レンズの場合、ソフトコンタクトレンズの場合、装用すると、装用感の不良とがあり、また軟質眼内レンズの場合、手術時の折り曲げ操作に支障をきたし、挿入後に折り曲げ跡が残ってしまうからである。

形 状 回 復 率 ( % ) = { (  $T_1 - T_2$ ) /  $T_1$ } × 1 0 0 (ハ) 表 面 水 濡 れ 性

重合体を約16時間生理食塩水中に浸漬したのち、重合体を取り出したときのその表面の状態を目視にて観察

し、以下の評価基準に基づいて評価した。

(評価基準)

○:全体的にすぐれた水濡れ性を示し、はじきおよび曇りがまったくない。

○:一部はじきがあるものの、曇りがなく、良好な水濡れ性を示す。

△:水濡れ性が良好でなく、部分的にはじきまたは曇りが認められたり、全体的に曇っている。

×:全体的に水濡れ性がわるく、はじきおよび曇りが認められる。

また実施例6、10および比較例1、4においては、得られた重合体を切削して幅5mm、長さ約12mm、厚さ約0.6mmの短冊形状の試料(打ち抜き刃にて作製した、幅が一定のもの。厚さは試料ごとに測定。膨潤液を生理食塩水から蒸留水に置換して得られたもの)を作製し、動的接触角測定装置(DCA-322、CAHN社製、カバーガラス付、試験液:注射用蒸留水)にて動的接触角を測定した。測定方法は以下のとおりである。

まずカバーガラスを試料として用い、試験液の表面張力Tを測定した。つぎに以下の条件で、ウィルヘルミー法の測定原理により試料の動的接触角を測定した。

浸 漬 速 度 : 9 0 μ m / s

浸漬深さ:10mm

検 定 重 量 : 5 0 0 . 0 m g

試験液の種類:注射用蒸留水

試験液の表面張力:前記測定値T

サイクル数:3回

前記測定の結果、2サイクル目の値を試料の動的接触

角(°)とした。

なお、動的接触角は重合体の水濡れ性の指標である。 この動的接触角が120°以上の重合体は水濡れ性に劣り、眼用レンズ材料として不適切である。

# (二) 耐脂質汚染性

オレイン酸 0 . 3 g、リノール酸 0 . 3 g、トリパルミチン酸 4 . 0 g、セチルアルコール 1 . 0 g、パルミチン酸 0 . 3 g、スパームアセチ4 . 0 g、コレステロール 0 . 4 g のののでででででででである人工眼脂溶液でででででででででででででです。 1 が入ったガラス瓶中に重合体を入れ、3 7℃で5時間振盪した。

5時間経過後に重合体を取り出し、これをエタノールとエーテルとの混合溶液(エタノール:エーテル=3:1(容積比))1ml内に浸漬して重合体に付着した脂質成分の抽出を行なった。

得られた脂質抽出液 5 0 0 μ 1 に濃硫酸 1 m 1 を加え、 さらにバニリン 3 m g およびリン酸 2 m 1 を加えて重合 体の脂質付着量(m g / c m²)を定量した。

なお、この脂質付着量の値が 0 . 3 mg/cm²をこえる場合、重合体は脂質汚れが付着しやすく、耐脂質汚染性に劣り、コンタクトレンズ、眼内レンズなどの眼用レンズとして不適切である。

なお、表 1 、 2 中の略号は、以下の化合物を示す。 S i M a 1 : 式:

(式中、A は式:

$$cH_2 = C - COOCH_2CH_2 - OCON - CH_2 - NCOO - H_3C - CH_3$$

で表わされる基、aは20~50の整数を示す)

で表わされるマクロモノマー(数平均分子

量:6000、平均ウレタン基数:4個)

S i M a 2 : 式:

$$\begin{array}{c} \text{CF}_3 \\ \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 \quad \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \text{A'-CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$$

(式中、A' は式:

$$\begin{array}{c} \mathbf{H} \\ \mathbf{CH_2} = \mathbf{C} - \mathbf{COOCH_2CH_2} - \mathbf{OCON} \\ & \mathbf{H_3C} \\ \end{array} \begin{array}{c} \mathbf{CH_3} \\ \mathbf{CH_2} - \mathbf{NCOO} - \\ \mathbf{H_3C} \\ \end{array}$$

で表わされる基、a′は10~20の整数、a″は20~40の整数を示す)

で表わされるマクロモノマー(数平均分子

量:7500、平均ウレタン基数:4個)

S i M a 3 : 式:

(式中、A"は式:

 $CH_2 = C - COOCH_2CH_2 -$ 

で表わされる基、a‴ は5~25の整数、bは1~5の整数を示す)

で表わされるマクロモノマー(数平均分子量:9000、平均ウレタン基数:8個)

V1:酢酸ビニル

V 2 : プロピオン酸ビニル

V 3 : ピバリン酸ビニル

S i M o 1 : トリス(トリメチルシロキシ)シリルプロ ピルアクリレート

S i M o 2 : トリス (トリメチルシロキシ) シリルプロ ピルメタクリレート

F1:2-ヒドロキシ-3-パーフルオロヘキシルプロ ピルアクリレート

F2:2-ヒドロキシ-3-パーフルオロオクチルプロ ピルアクリレート

C 1 : エチレングリコールジメタクリレート

WO 00/70388

36

PCT/JP00/02939

C 2 : ジエチレングリコールジアリルエーテル

2 H E M A : 2 - ヒドロキシエチルメタクリレート

2 H E A : 2 - ヒドロキシエチルアクリレート

DMAA:N, N-ジメチルアクリルアミド

NVP:N-ビニルピロリドン

なお、前記SiMa1、SiMa2およびSiMa3の数平均分子量は、サイズ排除クロマトグラフィーによるポリスチレン換算値である。

		ケン化処理を指する。	1	祟	怦	棋	極	極	仲	佈	価	極	——	柜
		(E)	C1/C2=1/2 (重量比)	F			$\leftarrow$			<b>.</b>	<del></del> -1	П	-	1
			F 2	ı	1	١	i	1	1	. 1	l	1	1	20
		(D)	표 1	1	l	l	ı	l	i	ł	Í	l	20	1
1	重合成分(部)		SiMo2	1	ı	1	ı	ı	i	15	l	1	1	i
		(2)	SiMo1 SiMo2	30	30	40	15	15	30	1	15	15	12	12
榖			γ γ	1	1	١	ı	1	1	i	1	35	1	
		(B)	V 2	1	1	1	ı	1	ı	ı	35	 	l 	l
				V 1	30	30	40	35	35	30	35	 	1	28
			SiMa3		1	i	1	1	40	1	1	1		l 
		(A)	SiMa2	1	ı	1	1	50	1	ı	<b>I</b>	1	 	1
			SiMa1 SiMa2	40	40	20	20	l	ı	50	50	50	40	40
		友施例 	- 中		. 2	က	4	ľ	9	) <u> </u>	00	<u></u>	10	

榖

0

	ケン化処理の方を	ら () ()	#	柜	#	棋	 集	#
		NVP	l	1	l	I	I	30
	) 他	DMAA	1	l	l	1	30	1
	その他	2HEA	l	1	ĺ	30	1	I
分(部)		2HEMA	30	30	30	ı	i	I
重合成分	(E)	C1/C2=1/2 (重量比)	П	1	H	<del></del>	<del></del>	-1
	(0)	SiMol	3.0	30	30	30	30	30
		SiMa3	1	1	40	1 ·	1	ı
	(A)	SiMa1	40	40	l	40	40	40
	另 梅 愛 。		H	Ø	က	4	വ	9

嵌

က

1		重合体(眼用レンズ材料)	ス材砕)の特件	
联 梅 超 创 号	酸素透過性 (DK値)	形状回復性 (形状回復率(%))	表面水漏れ性	耐脂質汚染性 (脂質付着量 (mg/cm <sup>2</sup> ))
F-4	115	വ	0	0.2 N
67	110	വ	<b>©</b>	0.2 🛚
က	105	11	0	0.2 🛚
4	130	O	0	0.2 🗷
വ	130	11	0	0.2 🛪
9	110	10	0	0.2
L-	130	11	©	0.2
∞	130	10	©	0.2
<b>5</b> 0	130	10	<b>©</b>	0.2
10	130	10	0	0.1
11	130	10	0	0.1 🛚

表 4

実施例番 号	重合体(眼用レンズ材料)の 表面水濡れ性(動的接触角(°))	紫外線照射の有無
	98	無
6	60	有
	95	無
10	60	有
比較例		
1	130	無
4	140	無

淑

	耐脂質汚染性 (脂質付着量 (mg/cm <sup>2</sup> ))	0.5	0.5	0.5	9.0	9.0	0.5
ズ材料)の特性	表面水漏れ性	◁	0	◁	◁	< The state of the sta</td <td><math>\triangleleft</math></td>	$\triangleleft$
	形状回復性 (形状回復略(%))	25	22	25	တ	6	9
	酸素烧過在 (DK値)	110	80	110	110	110	110
	名 教 多 多		23	က	4	ro	9

WO 00/70388 PCT/JP00/02939

42

表 3 に 示 さ れ た 結 果 か ら 、 実 施 例 1 ~ 1 1 の よ う に シ ロキサンマクロモノマー(A)と低級脂肪酸ビニルエス テル(B)とを併用した場合には、高酸素透過性を有し、 耐脂質汚染性にすぐれ、表面水濡れ性が良好なうえ、形 状回復性にも同時にすぐれた重合体が得られることがわ かる。しかも実施例2、4~11のようにケン化処理が 施された場合には、さらに表面水濡れ性にすぐれた重合 体が得られることがわかる。また、実施例10~11の ようにフッ素含有モノマー(D)を用いた場合には、前 記長所に加えてとくに耐脂質汚染性にすぐれた重合性が 得られることがわかる。また表4に示された結果から、 実施例6、10のようにケン化処理の前に低波長の紫外 線を照射した場合には、比較例1、4と比較して、さら に紫外線を照射していない実施例6、10と比較して、 と く に 動 的 接 触 角 が 小 さ く 、 表 面 水 濡 れ 性 に す ぐ れ た 重 合体が得られることがわかる。

これに対して、表 5 に示された結果から、比較例 1 ~6 のように低級脂肪酸ビニルエステル(B)のかわりに2 ーヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、N,「ロリドまたはNービニルピロリドンの親水性モノマーを用いた場合には、表面水濡れ性に劣ったり(比較例 1、3~6)、形状回復性に劣ったりする(比較例 1~3)うえ、とくに耐脂質汚染性にきわめて劣る重合体となることがわかる。

実施例12~13

シー・アイ リアクティブ ブルー4 (三井 B A S F 染料 (株) 製) 0. 0 5 1 1 g を 2 0 m 1 の蒸留水に溶解させた溶液 1 m 1 を 2 0 m 1 の 2 - プロパノール中に

# 産業上の利用可能性

本発明の眼用レンズ材料は、耐脂質汚染性、水濡れ性 および酸素透過性にすぐれるだけでなく、柔軟性、とく に形状回復性に同時にすぐれ、たとえばとくにソフトコ ンタクトレンズや軟質眼内レンズなどの各種眼用レンズ に好適に使用し得るものである。本発明の製法によれば、 かかる眼用レンズ材料を容易に得ることができる。 WO 00/70388 PCT/JP00/02939

# 請求の範囲

- 1. (A) 2以上の活性不飽和基を有し、数平均分子量が2000~10000のシロキサンマクロモノマーおよび
  - (B) 低級脂肪酸ビニルエステル
  - を必須成分として含有した重合成分を重合させて得られたシロキサン含有重合体からなる眼用レンズ材料。
- 2. 重合成分が (C) ケイ素含有モノマーを含有したものである請求の範囲第1項記載の眼用レンズ材料。
- 3. 重合成分が (D) フッ素含有モノマーを含有したものである請求の範囲第1項記載の眼用レンズ材料。
- 4. (A) シロキサンマクロモノマーおよび (C) ケイ素含有モノマーの合計量と(B) 低級脂肪酸ビニルエステルとの割合((A) および(C) の合計量/(B) (重量比))が30/70~90/10である請求の範囲第2項記載の眼用レンズ材料。
- 5. (A) シロキサンマクロモノマー、(B) 低級脂肪酸ビニルエステルおよび(C) ケイ素含有モノマーの合計量と(D) フッ素含有モノマーとの割合((A)、(B) および(C) の合計量/(D) (重量比)) が20/80以上である請求の範囲第3項記載の眼用レンズ材料。
- 6. (A) シロキサンマクロモノマーと(C) ケイ素含有モノマーとの割合((A)/(C)(重量比))が20/80以上である請求の範囲第2項記載の眼用レンズ材料。
- 7. (A)シロキサンマクロモノマーが一般式(I-1):

 $A^{1}$ ー  $(-U^{1}-S^{1}-)$   $_{n}$ ー  $U^{2}$ ー  $S^{2}$ ー  $U^{3}$ ー  $A^{2}$  ( I-1 ) [式中、 $A^{1}$ および  $A^{2}$  はそれぞれ独立して活性不飽和基、炭素数  $1\sim 2$  0 のアルキレン基を有する活性不飽和基または炭素数  $1\sim 2$  0 のアルキレングリコール基を有する活性不飽和基、

U¹は両隣りのA¹およびS¹とまたはS¹およびS¹と ウレタン結合を形成するジウレタン性基、

U²は両隣りのA¹およびS²とまたはS¹およびS²と ウレタン結合を形成するジウレタン性基、

U³は両隣りのS²およびA²とウレタン結合を形成するジウレタン性基、

S¹およびS²はそれぞれ独立して式:

$$-R^{1}-O-R^{2} \leftarrow \begin{pmatrix} R^{3} \\ 1 \\ SiO \\ 1 \\ R^{4} \end{pmatrix}_{x} \begin{pmatrix} R^{5} \\ 1 \\ SiO \\ 1 \\ R^{6} \end{pmatrix}_{y} \begin{pmatrix} R^{7} \\ 1 \\ Si-R^{2}-O-R^{1}-R^{2} \end{pmatrix}$$

(式中、R¹およびR²はそれぞれ独立して炭素数 1~20のアルキレン基、R³、R⁴、R⁵、R⁶、Rռ なおよびR%はそれぞれ独立してフッ素原子で置換素でいてもよい直鎖状、分岐鎖状もしくは環状の炭素 20のアルキル基または式:A³-U⁴-R¹-O-R²-(式中、A³は活性不飽和基、炭素数 1~20のアルキレン基を有するはは炭素を見ずるに、皮が出してののアルキレンがリコール基を有するが、は、ないのアルキレンがリコール基を有するが、ないないで表がある。または1~15000整数、x+yは1~1500

の整数を示す)で表わされる基、

n は 0 または 1 ~ 1 0 の整数を示す]

で表わされるマクロモノマー、または

一般式 (I-2):

$$B^{1} - S^{3} - B^{1}$$

$$(I - 2)$$

[式中、B<sup>1</sup>はウレタン結合を有する活性不飽和基、S<sup>3</sup>は式:

$$-R^{1}-O-R^{2} + \begin{pmatrix} R^{3} \\ I \\ SiO \\ I \\ R^{4} \end{pmatrix}_{x} \begin{pmatrix} R^{5} \\ I \\ SiO \\ I \\ R^{6} \end{pmatrix}_{y} \begin{pmatrix} R^{7} \\ I \\ Si-R^{2}-O-R^{1}-I \\ I \\ R^{6} \end{pmatrix}_{x} \begin{pmatrix} R^{5} \\ I \\ I \\ I \\ I \\ I \\ I \end{pmatrix}$$

8. (B) 低級脂肪酸ビニルエステルが一般式 (II):

$$\begin{array}{c}
H \\
I \\
C = C - O - C - R \\
II \\
O
\end{array}$$
(II)

(式中、 R は水素原子またはハロゲン原子で置換されていてもよい炭素数 1 ~ 1 5 のアルキル基を示す)で表わされる化合物である請求の範囲第 1 項記載の眼用レンズ材料。

- 9. (B) 低級脂肪酸ビニルエステルが酢酸ビニル、プロピオン酸ビニルまたはピバリン酸ビニルである請求の範囲第1項記載の眼用レンズ材料。
- 10. (C) ケイ素含有モノマーがケイ素含有 (メタ) アクリレートである請求の範囲第2項記載の眼用レンズ材料。
- 11. (C) ケイ素含有モノマーがトリス (トリメチルシロキシ) シリルプロピルアクリレートである請求の範囲第2項記載の眼用レンズ材料。
- 12. (D) フッ素含有モノマーがフルオロアルキル (メタ) アクリレートである請求の範囲第3項記載の眼用レンズ材料。
- - (B) 低級脂肪酸ビニルエステル

を必須成分として含有した重合成分を重合させて得られたシロキサン含有重合体にケン化処理が施された重合体からなる眼用レンズ材料。

14. (A) 2以上の活性不飽和基を有し、数平均分子量

WO 00/70388 PCT/JP00/02939

が 2 0 0 0 ~ 1 0 0 0 0 0 のシロキサンマクロモノマ ーおよび

48

( B ) 低級脂肪酸ビニルエステル

を必須成分として含有した重合成分を重合させてシロキサン含有重合体を調製したのち、該シロキサン含有重合体にケン化処理を施すことを特徴とする眼用レンズ材料の製法。

- 15. ケン化処理をアルカリ処理にて行なう請求の範囲第14項記載の製法。
- 16. その濃度が 0.01~1モル/リットルの水酸化ナトリウムのメタノール水溶液を処理液としてアルカリ処理を行なう請求の範囲第 1 5 項記載の製法。
- 17. メタノール水溶液がメタノールと水との混合割合 (メタノール/水(体積比))が30/70~90/ 10のものである請求の範囲第16項記載の製法。
- 18. シロキサン含有重合体を調製したのち、染料を該シロキサン含有重合体内に拡散させ、ついでアルカリ処理にてケン化処理を施す際に染料をシロキサン含有重合体に固定化させる請求の範囲第15項記載の製法。
- 19. シロキサン含有重合体を調製したのち、光照射を行ない、ついでケン化処理を施す請求の範囲第14項記載の製法。
- 20. 光照射を波長が380nm以下の紫外線にて行なう 請求の範囲第19項記載の製法。
- 21. 光照射を波長が300nm以下の紫外線にて行なう 請求の範囲第19項記載の製法。
- 22. 光照射を 0.1 ~ 6 0 0 分間行なう請求の範囲第 1 9 項記載の製法。

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/02939

A. CLASS	A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl <sup>7</sup> G02C7/04, C08F290/06, C08F2/48, A61L27/00, A61F2/16, C08F8/12							
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC								
B. FIELDS SEARCHED								
Int.	Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)  Int.Cl <sup>7</sup> G02C7/04, C08F290/06, C08F2/48, A61L27/00,  A61F2/16, C08F8/12							
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched  Jitsuyo Shinan Koho 1926-1996 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-2000  Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-2000 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-2000								
Electronic d	Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)							
C. DOCUI	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT							
Category*	Citation of document, with indication, where ap		Relevant to claim No.					
P,X P,Y	JP, 11-287971, A (Kuraray Co., 19 October, 1999 (19.10.99), Full text (Family: none)	Ltd.),	1-4, 7-10 5,6,11,12					
A	JP, 8-245652, A (Asahi Chemical 24 September, 1996 (24.09.96), Full text (Family: none)	l Industry Co., Ltd.),	1-13					
A	EP, 584764, A1 (Menicon Co., Ltd.), 02 March, 1994 (02.03.94), Full text & JP, 6-63116, A & US, 5416132, A1 & DE, 69309188, T							
A	EP, 637761, Al (Menicon Co., Lt 08 February, 1995 (08.02.95), Full text & JP, 7-49470, A & US, 55020		14-17,19-22					
А	JP, 6-102472, A (Menicon Co., I 15 April, 1994 (15.04.94), Full text (Family: none)	Ltd.),	14-17,19-22					
Further	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.						
"A" docume conside "E" earlier of date	categories of cited documents: ent defining the general state of the art which is not red to be of particular relevance document but published on or after the international filing		e application but cited to erlying the invention claimed invention cannot be red to involve an inventive					
"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document published prior to the international filing date but later  "Step when the document is taken alone document of particular relevance; the claimed invention cannot considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family								
Date of the a	e priority date claimed actual completion of the international search august, 2000 (01.08.00)	Date of mailing of the international sear 08 August, 2000 (08.						
	nailing address of the ISA/ nese Patent Office	Authorized officer						
Facsimile No	o.	Telephone No.						

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/02939

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
A	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages  US, 5244470, A (Tomei Sangyo Co., Ltd.),  14 September, 1993 (14.09.93),  Full text  & JP, 3-107121, A	Relevant to claim No
•		

発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

G02C7/04, C08F290/06, C08F2/48, A61L27/00, Int. Cl<sup>7</sup> A61F2/16, C08F8/12

### B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

G02C7/04, C08F290/06, C08F2/48, A61L27/00, Int. Cl<sup>7</sup> A61F2/16, C08F8/12

## 最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報

1926-1996年

日本国公開実用新案公報

1971-2000年

日本国登録実用新案公報 1994-2000年

日本国実用新案登録公報 1996-2000年

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

#### C. 関連すると認められる文献 関連する 引用文献の 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 請求の範囲の番号 カテゴリー\* JP, 11-287971, A (株式会社クラレ) 1-4, 7-10 P, X P. Y 19.10月.1999(19.10.99) 5, 6, 11, 12 全文(ファミリーなし) JP、8-245652, A (旭化成工業株式会社) 1-13Α 24. 9月. 1996 (24. 09. 96) 全文 (ファミリーなし)

#### 区欄の続きにも文献が列挙されている。

- \* 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献 (理由を付す)
- 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願目前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって て出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理 論の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日 国際調査報告の発送日 08.08.00 01.08.00 2 V | 9 6 1 1 国際調査機関の名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) 日本国特許庁(ISA/JP) 横井 康真 郵便番号100-8915 電話番号 03-3581-1101 内線 3271 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

### 国際調査報告

C(続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	EP, 584764, A1 (株式会社メニコン) 2. 3月. 1994 (02. 03. 94) 全文 & JP, 6-63116, A & US, 5416132, A1 & DE, 69309188, T	1-13
A	EP, 637761, A1 (株式会社メニコン) 8. 2月. 1995 (08. 02. 95) 全文 & JP, 7-49470, A & US, 5502086, A	14-17, 19-22
A	JP, 6-102472, A (株式会社メニコン) 15.4月.1994 (15.04.94) 全文 (ファミリーなし)	14-17, 19-22
A	US, 5244470, A (トーメー産業株式会社) 14.9月.1993 (14.09.93) 全文 & JP, 3-107121, A	18